

Proposito

Identificar la formación de los óxidos ácidos o anhídridos y sus respectivos nombres con las tres nomenclaturas vistas

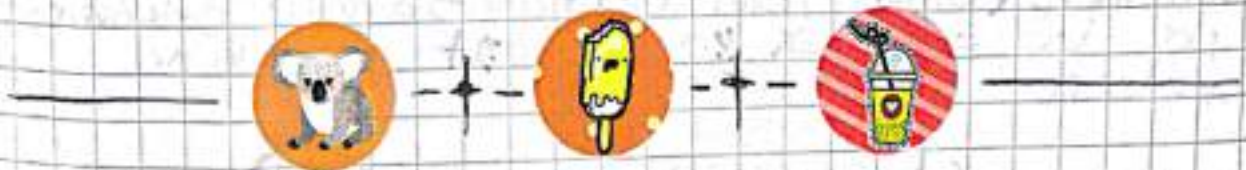
OXIDO ACIDO Y ANHIDRICO

Los anhídridos:

Los anhídridos son compuestos formados por un elemento no metálico más oxígeno

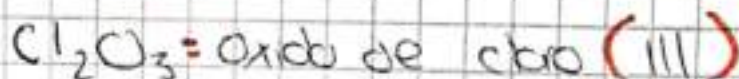
formula: XO en la cual $X = \text{No metal}$
 $O = \text{Oxigeno}$

nomenclatura tradicional: se nombra con la palabra anhídrido seguida del elemento metálico (teniendo en cuenta la valencia del elemento metálico)



Numero de Valencia**Sufijos y prefijos****Una Valencia**Anhidrido...ico: SiO_2 Anhidrido silico (el O tiene estado de oxidación -2 y el Si $+4$)**Dos Valencias**Anhidrido...oso CO Anhidrido carbonoso (el C tiene estado de oxidación $+2$) Anhidrido...ico CO_2 Anhidrido carbonico (el C tiene estado de oxidación $+4$)**Tres Valencias**Anhidrido hiposo SO Anhidrido hiposulfuroso (el S tiene estado de oxidación $+2$) Anhidrido...oso SO_2 anhidrido sulfuroso (el S tiene estado de oxidación $+4$) Anhidrido...ico SO_3 Anhidrido sulfurico (el S tiene estado de oxidación $+6$)**Cuatro Valencias**Anhidrido hiposo I_2O Anhidrido hipoyodico (el I tiene estado de oxidación $+1$) Anhidrido...oso I_2O_3 Anhidrido yodoso (el I tiene estado de oxidación $+3$) Anhidrido...ico I_2O_5 Anhidrido yodico (el I tiene estado de oxidación $+5$) Anhidrido per...ico I_2O_7 Anhidrido periyodico (el I tiene estado de oxidación $+7$)

Nomenclatura de Stock: indicando el estado de oxidación del elemento metálico en números romanos (entre parentesis) y siempre determinado por la expresión «óxido de» + elemento no metálico



nomenclatura sistemática: se indica mediante un prefijo el número de átomos de cada elemento

Cl_2O_3 = trióxido de dicloro

Energías

- Br_2O_5
- Br_2O_7
- SeO
- CO_2
- SiO_2
- TeO_2
- SeO_3
- I_2O
- TeO
- I_2O_5

Tradicional

- Br_2O_5 = Anhídrido Bromico
- Br_2O_7 = Anhídrido perbromico
- SeO = Anhídrido hiposelenioso
- CO_2 = Anhídrido Carbonico
- SiO_2 = Anhídrido silícico
- TeO_2 = Anhídrido Telúrico
- SeO_3 = Anhídrido Selenico
- I_2O = Anhídrido hipoyódico
- TeO = Anhídrido Teluroso
- I_2O_5 = Anhídrido yódico

Stock

- Br_2O_5 = Oxido de bromo (V)
- Br_2O_7 = Oxido de bromo (VII)
- SeO = Oxido de selenio
- CO_2 = Oxido de carbono (II)
- SiO_2 = Oxido de silicio (II)
- TeO_2 = Oxido de Teluro (II)
- SeO_3 = Oxido de selenio (III)
- I_2O = Oxido de yodo
- TeO = Oxido de Teluro
- I_2O_5 = Oxido de yodo (V)

Systematica

- Br_2O_5 = Pentaóxido de dibromo
- Br_2O_7 = Heptaóxido de dibromo
- SeO = monóxido de selenio
- CO_2 = Dióxido de carbono
- SiO_2 = Dióxido de silicio
- TeO_2 = Dióxido de Teluro
- SeO_3 = Trióxido de selenio
- I_2O_5 = monóxido de diyodo

• TeO = monóxido de telurio

• I_2O_5 = Pentóxido de diyodo